

Critérios de Correção

8º D – Teste B | 29 de Fevereiro de 2008

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)																								
1	-	A – B, D, G B – E C – C, F D – B E – A, C, D, E, F, G	1+1+1+1+1	5																								
2	-	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 20%;">Nome da substância</th> <th style="width: 15%;">Representação simbólica</th> <th style="width: 15%;">Representação esquemática</th> <th style="width: 50%;">Legenda:</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Hidrogénio</td> <td>H₂</td> <td style="text-align: center;"></td> <td>● Átomo H</td> </tr> <tr> <td>Cloreto de Hidrogénio</td> <td>HCl</td> <td style="text-align: center;"></td> <td>● Átomo Cl</td> </tr> <tr> <td>Óxido de magnésio</td> <td>MgO</td> <td style="text-align: center;"></td> <td>● Átomo O</td> </tr> <tr> <td>Óxido de cálcio</td> <td>Ca₂O</td> <td style="text-align: center;"></td> <td>● Átomo Ca</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>● Átomo Mg</td> </tr> </tbody> </table>	Nome da substância	Representação simbólica	Representação esquemática	Legenda:	Hidrogénio	H ₂		● Átomo H	Cloreto de Hidrogénio	HCl		● Átomo Cl	Óxido de magnésio	MgO		● Átomo O	Óxido de cálcio	Ca ₂ O		● Átomo Ca				● Átomo Mg	5 (Representação esquemática correcta: 1+1+1) (Legenda adequada: 0,5+0,5+0,5+0,5)	5
Nome da substância	Representação simbólica	Representação esquemática	Legenda:																									
Hidrogénio	H ₂		● Átomo H																									
Cloreto de Hidrogénio	HCl		● Átomo Cl																									
Óxido de magnésio	MgO		● Átomo O																									
Óxido de cálcio	Ca ₂ O		● Átomo Ca																									
			● Átomo Mg																									
3	3.1	Protões, Neutrões e Electrões	2 (0,66+0,66+0,66)	14																								
	3.2	Z=9 = N.º de Protões = N.º de Electrões	4,5 (Indica correctamente N.º Atómico: 1,5) (Justificação: 3)																									
	3.3.1	Anião	2,5																									
	3.3.2	B ²⁻	2,5																									
	3.3.3	Protões=13; Neutrões=15; Electrões=15	2,5 (Indica N.º de Electrões: 1,5) (Indica N.º de Protões: 0,5) (Indica N.º de Neutrões: 0,5)																									

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)
4	4.1	11 Moléculas (A, B, D). Uma molécula é um conjunto de dois ou mais átomos ligados.	6 (Indica número de moléculas: 3) (Justificação: 3)	16
	4.2	6 Moléculas	1,5	
	4.3	2 Átomos	1,5	
	4.4	8 Átomos	2	
	4.5	A substância composta é a B, porque é composta por átomos de elementos diferentes.	5 (Indica substância composta: 2) (Justificação: 3)	
5	-	A. Cu ₂ SO ₄ B. KBr C. MgCl ₂ D. Al(NO ₃) ₃	3+3+3+3 (Coloca iões: 0,5) (Escreve correctamente a fórmula química: 2,5)	12
6	-	A. Carbonato de Cálcio B. Cloreto de Amónio C. Sulfato de Hidrogénio D. Hidróxido de Magnésio	3+3+3+3 (Coloca iões: 0,5) (Escreve correctamente o nome do composto químico: 2,5)	12
7	-	A. 2 NO(s) + O ₂ (g) ⇒ 2 NO ₂ (aq) B. 2 K(s) + 2 H ₂ O(l) ⇒ 2 KOH(aq) + H ₂ (g) C. P ₄ (s) + 3 O ₂ (g) ⇒ 2 P ₂ O ₃ (s)	3+4,5+4,5 (Cada acerto: 1,5)	12

Questão	Alínea	Solução	Cotação Parcelar	Cotação (Pontos)
8	-	<p>A. Duas moléculas de NO no estado sólido reagem com uma molécula de O₂ no estado gasoso dando origem a duas moléculas de NO₂ no estado aquoso.</p> <p>B. Dois átomos de K no estado sólido reagem com duas moléculas de H₂O no estado líquido dando origem a duas moléculas de KOH no estado aquoso e uma molécula de H₂ no estado gasoso.</p> <p>C. Uma molécula de P₄ reage com três moléculas de O₂ no estado gasoso dando origem a duas moléculas de P₂O₃ no estado sólido.</p>	<p>2+2+2 (Se não indica que é átomo ou molécula: desconta 0,5) (Se não indica o estado físico: desconta 0,5)</p> <p><u>Factor a ter em conta:</u> Se não acertou as equações do exercício anterior: considerar correcta a leitura em termos do número de moléculas e átomos.</p>	6
9	-	$\text{NH}_3 (\text{g}) + \text{O}_2 (\text{g}) \Rightarrow \text{N}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} (\text{g})$	<p>3,5 (Se não indica estados físicos: desconta 0,5) (Não coloca "+" e "=>": desconta 1)</p>	3,5
10	-	<p>A. Verdadeira</p> <p>B. Falso. A velocidade do som depende do meio de propagação e temperatura.</p> <p>C. Falso. A Lua não tem atmosfera, logo não há propagação do som, pois este não se propaga no vazio</p> <p>D. Falso. O som propaga-se por choques entre as partículas do meio.</p>	<p>14,5 (Indica a verdadeira: 1) (Indica as falsas: 1,5+1,5+1,5) (Justificações: 3+3+3)</p>	14,5

Total de Pontos: 100